

This Page Is Inserted by IFW Operations
and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents *will not* correct images,
please do not report the images to the
Image Problem Mailbox.

A1

**DEMANDE
DE BREVET D'INVENTION**

(21)

N° 79 09403

(54) Nouveau pigment à base de silice sous forme de bille, procédé pour l'obtenir et application, notamment comme charge renforçante dans les élastomères.

(51) Classification internationale (Int. Cl. 2). C 09 C 1/28; C 08 K 3/36.

(22) Date de dépôt..... 13 avril 1979, à 10 h 11 mn.

(33) (32) (31) Priorité revendiquée :

(41) Date de la mise à la disposition du public de la demande B.O.P.I. — « Listes » n° 45 du 7-11-1980.

(71) Déposant : Société dite : RHONE-POULENC INDUSTRIES, résidant en France.

(72) Invention de : Jean-Louis Ray et Maurice Coudurier.

(73) Titulaire : *idem* (71)

(74) Mandataire : Henri Martin, service brevets chimie et polymères Rhône-Poulenc,
B.P. 753, 75360 Paris Cedex 08.

I

NOUVEAU PIGMENT A BASE DE SILICE SOUS FORME DE BILLE,
PROCEDE POUR L'OBTENIR ET APPLICATION, NOTAMMENT COMME
CHARGE RENFORCANTE DANS LES ELASTOMERES

5 La présente invention a pour objet un nouveau pigment à base de silice sous forme de bille.

Elle a trait également au procédé pour l'obtenir et à son application notamment comme charge renforçante dans les élastomères.

10 On sait que l'on a proposé depuis longtemps d'incorporer des charges blanches comme la silice en lieu et place des charges noires comme le noir de carbone.

Mais de telles charges doivent tout d'abord bien pouvoir se disperser dans l'élastomère. De plus, il convient 15 de conférer à l'élastomère non seulement des propriétés mécaniques statiques élevées, mais aussi des propriétés dynamiques nécessaires, selon l'application envisagée. Dans le cas particulier des applications pour pneumatiques, ces charges ne doivent pas entraîner un échauffement inter- 20 ne en service dynamique.

On a tout d'abord voulu établir des corrélations entre la silice et son comportement dans les élastomères par analogie avec le noir de carbone. C'est ainsi que l'on a voulu faire une relation entre la surface BET et l'édit 25 comportement. Mais cette approche a conduit à des résultats non seulement peu satisfaisants mais contradictoires. En fait, ces corrélations apparemment parfois aberrantes semblent dues au moins en partie aux différences de morphologie existant entre les noirs de carbone et les silices.

30 En particulier, les noirs de carbone utilisés comme charges renforçantes présentent en général une structure primaire élevée et une structure secondaire faible, alors que la structure secondaire des silices précipitées par rapport à leur structure primaire est loin d'être négligeable. Par structure primaire on entend le résultat de la coalescence des particules ultimes qui forment les agrégats. Il convient de remarquer que les liaisons entre particules ultimes, dans un agrégat, sont des liaisons fortes de type chimique.

Par structure secondaire, on entend le résultat des interactions physiques entre les agrégats pour former les agglomérats. À la différence de ce qui se passe dans la structure primaire, ces liaisons sont faibles et de type physique. De plus, l'on a tout lieu de penser que la structure primaire de la silice est différente de celle des noirs de carbone.

Aussi, selon une première voie, l'on a cherché depuis longtemps, à modifier la morphologie des silices précipitées afin d'améliorer son comportement. C'est ainsi que dans le FR 76.I6962, au nom de la demanderesse, l'on a revendiqué une silice présentant une surface CTAB comprise entre 80 et 125 m^2/g et un indice de structure au moins égal à 0,80.

Mais une silice sous forme pulvérulente présente l'inconvénient de produire de la poussière lors de sa manipulation. C'est pourquoi il s'est avéré préférable de granuler la silice.

Toutefois, on observe que dans le cas d'une silice granulée, d'une part le degré de dispersion de la silice granulée est moindre que celui de la silice non granulée, et que d'autre part, le degré de renforcement est également moindre, ce qui se manifeste sur les propriétés mécaniques du mélange vulcanisé.

Pour obvier à cet inconvénient, diverses solutions ont déjà été proposées.

Ainsi, dans le brevet français 71 36250, on a proposé de granuler de la silice dans un granulateur à cuvette ou à tambour en présence d'eau comme liant, en effectuant la granulation sous agitation à un pH inférieur à 6,3.

L'inconvénient d'une telle présentation est la forme très hétérogène des granulés (spectre granulométrique très étalé, attrition élevée) la difficulté d'extrapoler avec des temps de séchage aussi longs (8 à 24 heures) et la nécessité de mélanger préalablement des liquides très visqueux (gâteau de silice appelé suspension dans ledit brevet) avec des poudres de façon homogène (nécessité soit

d'emploi de mélangeurs très sophistiqués en continu, soit d'emploi de mélangeurs très simples (type pétrins) mais discontinus).

5 Dans les brevets 3 646 183 et 3 787 221, on a proposé de granuler de la silice précipitée en faisant appel à un agent tensio actif comme agent liant.

Malheureusement, la présence de cet agent complique le problème du séchage : décomposition possible du liant, 10 nécessité de séchages à basse température donc avec des rendements thermiques faibles.

Selon un brevet US 3 902 915, le problème de la granulation est particulièrement critique dans le cas d'un sécheur par tambour rotatif qui conduit à un granulé trop 15 compact qui se disperse mal dans une composition pour caoutchouc.

C'est pourquoi dans ce brevet, on fait appel à un lit fluidisé, mais alors la teneur en matière sèche est faible dans la bouillie issue du gateau de filtration.

20 Une autre technique envisageable pour le séchage consiste à faire appel à une atomisation, mais d'une part cette technique conduit à une silice finement divisée, d'autre part, selon l'enseignement admis dans l'art antérieur, on ne peut pas atomiser une silice précipitée relativement riche en matière sèche sauf à travailler à un pH acide, au maximum égal à 4.

Dans ce cas, il y a nécessité de neutraliser ensuite comme il est écrit dans le FR 2 230 645, mais ceci introduit une complexité et donc un prix de revient plus élevé.

30 On sait aussi que l'on peut presser ou compacter des poudres mais dans ces cas les produits obtenus coulent difficilement, ont une faible résistance à l'attrition en raison de la présence d'arêtes vives, et se dispersent mal, à cause de leur compacité élevée.

35 De plus, en ce qui concerne les procédés mis en oeuvre il est nécessaire d'effectuer des recyclages importants, ce qui bien entendu aburdit considérablement ledit procédé.

Enfin, dans la demande française 2 249 834 on a décrit un procédé qui consiste, lors du perlage, à ajouter à la silice ou au silicate de 5 à 60 % en poids d'huile de dilution émulsionnée dans l'eau de perlage.

5 Mais ce procédé est onéreux, peu souple (puisque lié à des formules caoutchouc) et conduit à faire appel en fait à deux séchages, l'un sur la silice elle-même, l'autre sur la silice plus l'émulsion huile-eau.

10 Quant au procédé qui consiste à chauffer une composition à base de grains d'hydrogel de silice pendant une durée inférieure à 5 secondes à une température comprise entre 300 et 1 000°C, tel que décrit dans le FR 2 332 234 il ne conduit malheureusement pas à un produit qui puisse 15 répondre aux exigences d'une charge renforçante en élastomères (trop compact 40 à 70 bars de pression et prix élevé).

Mais maintenant on a trouvé et c'est ce qui fait l'objet de la présente invention, un nouveau produit constitué par un pigment à base de silice, caractérisé par le fait qu'il se présente sous la forme de bille sensiblement sphérique pleine et homogène de taille moyenne supérieure à 80 μ .

20 Selon la présente invention, on entend par pigment à base de silice, tout solide insoluble dans l'eau, obtenu par précipitation d'un liquide avec ou sans traitement préalable ou ultérieur, et composé essentiellement d'un mélange de corps provenant du groupe comprenant les acides siliciques, la silice et les silicates, ou de toute composition de mélanges provenant de ce groupe de corps, ou 30 de toute association de tels mélanges et de sels métalliques.

Selon une forme de réalisation ces pigments sont à base de silice précipitée.

35 Dans ce cas, de tels pigments se présentent avantageusement sous forme de bille pleine

- de taille de particules moyenne supérieure à 150 μ et de préférence comprise entre 200 et 300 μ ,

- de densité de remplissage à l'état tassé selon norme AFNOR n° 030100 supérieure à 0,200 de manière comprise entre 0,28 et 0,32,
- 5 - de surface BET comprise entre 100 et 350 m^2/g ,
- de surface CTAB comprise entre 100 et 350 m^2/g ,
- de volume spécifique V_{600} compris entre 0,7 et 1,1.

La surface spécifique BET est déterminée selon la 10 méthode de BRUNAUER - EMMETT - TELLER décrite dans The Journal of the American Chemical Society, vol. 60 p. 309 février 1938.

La surface CTAB : surface externe par adsorption de 15 bromure de céthyl triméthyl ammonium à pH 9 selon la méthode exposée par JAY, JANZEN et G KRAUS dans Rubber Chemistry and Technology 44 (1971) p. 1287-1296.

Le volume spécifique de la silice V_{600} est déterminé à partir d'une quantité établie d'une silice pressée dans une matrice d'acier soumise à une pression de 600 kg/cm^2 . 20 Il reflète le volume de vide inter-agrégat et est caractéristique de la structure primaire de la silice.

De plus, les produits, selon l'invention présentent une fluidité remarquable de l'ordre de quelques secondes améliorée par rapport aux produits en poudre correspondant 25 d'un facteur multiplicatif sensiblement compris entre 10 et 50. Il s'en suit que le produit ne poussière pas lors de la manipulation des vulcanisats dans un mélangeur.

La coulabilité est appréciée par le temps de passage dans un silo d'orifice calibré soumis à une légère vibration. 30 Il s'agit d'une mesure relative qui dépend des conditions opératoires mais qui est significative de la comparaison à un produit non perlé.

La présente invention a également trait à un procédé d'obtention du produit.

35 Selon ce procédé, on traite par un atomiseur une suspension issue d'une réaction de précipitation.

Selon l'invention, contrairement à la pratique de l'art antérieur, on fait appel à une bouillie de pulvérisation.

6

sation riche en matière sèche dont la teneur est avantageusement supérieure à 18 % de viscosité élevée, juste compatible avec l'atomisation.

On sait que généralement la suspension de précipitation est pauvre en matière sèche et qu'il est nécessaire d'effectuer un lavage.

Aussi selon la présente invention, soit on soumet la suspension de précipitation à une filtration de type classique et on réintroduit de la matière sèche de sorte à obtenir un gâteau de filtration riche en matière sèche, soit on fait appel à une technique en soi connue, telle que filtre horizontal ou vertical pour obtenir directement la bouillie désirée.

15 Mais celle-ci n'est pas alors encore dans des conditions permettant son atomisation, notamment elle présente une viscosité trop élevée de l'ordre de 4 000 poises, mesurée à un gradient de vitesse de 10^3 seconde⁻¹.

De manière pratique, on soumet alors cette bouillie 20 à au moins une opération de délitage de sorte à rendre la bouillie pompageable et à éliminer les plus grosses particules étant donné que la régularité de l'opération d'atomisation est conditionnée par une bonne homogénéité et l'absence de grosses particules supérieures à 150μ qui présente un 25 taux de matière sèche supérieur à 18 % avantageusement compris entre 20 et 25 %, et une viscosité toujours mesurée à un gradient de vitesse de 10^3 seconde⁻¹ de préférence comprise entre 100 et 1 000 poises.

Comme dit précédemment le pH du produit est de l'ordre 30 de celui de fin de précipitation c'est-à-dire supérieur ou égal à 4, de préférence compris entre 4,5 et 6.

La suspension ainsi obtenue est alors soumise à une opération d'atomisation de tout type connu.

On peut ainsi faire appel à une technique d'atomisation à l'aide de buses à pression liquide, telles qu' 35 décrites dans l'ouvrage de Masters p. 169 et suivantes - Spray Drying Second Edition - George Godwin Ltd - London - John Wiley & Son - New York.

Dans ce cas, on peut selon la présente invention travailler à des pressions relativement basses de l'ordre de 20 à 40 bars sur le fluide de pulvérisation.

5 Mais il est bien évident que cette fourchette n'est donnée qu'à titre indicatif dans la mesure où il y a lieu de tenir compte de la viscosité de la suspension, laquelle peut être modifiée, le cas échéant, en faisant appel à des composés tels que carboxy méthyl cellulose, alginates, 10 etc... quand il s'agit de l'augmenter, ou d'acides lorsqu'il s'agit de la diminuer.

On peut aussi faire appel à un type d'atomisation à deux fluides, le fluide de pulvérisation étant constitué par un gaz à haute vitesse comme décrit dans l'ouvrage 15 de Perry & Chilton - Chemical Engineers Handbook -5th Edition 18-61, ou dans l'ouvrage de Masters cité précédemment P. 206 et suivantes.

L'opération d'abaissement de la viscosité par délitage est réalisée par un moyen ou une suite de moyens connus. 20 On peut en particulier faire appel à un broyeur de type colloidal ou à un broyeur à billes.

Bien que dans l'état actuel des choses, on en soit réduit aux hypothèses en ce qui concerne l'explication du procédé selon l'invention, il apparaît que l'évolution de 25 la suspension de pigment depuis son obtention sous forme de suspension de précipitation jusqu'à la suspension d'atomisation soit importante.

Mais la présente invention sera plus aisément comprise à l'aide des exemples suivants donnés à titre indicatif 30 mais nullement limitatif.

Exemple 1

Dans un réacteur de 200 litres, on verse tout d'abord 88,6 litres d'une solution de silicate à 136,2 g/l de SiO_2 et à 38,9 g/l de Na_2O . On ajoute alors en 21 minutes 35 25,6 l d'acide sulfurique à une densité de 1,050 puis on arrête l'addition d'acid pendant 10 minutes. La température de réaction est de 73°C.

On ajoute ensuite 37,5 litres d'acide sulfurique jusqu'à amener le milieu à un pH à 7,5 puis on ajout simul-

tanément 9 litres de silicate à 234 g/l de SiO_2 et 69,4 g/l de Na_2O et 13,5 litres d'acide respectivement à des débits de 0,3 l/mn et 0,45 l/mn pendant 30 mn, de manière à maintenir le pH à 7,5 et à abaisser ensuite le pH à 4. Le taux de matière sèche est de 78,8 g/l.

On passe ensuite la suspension sur un filtre presse horizontal de manière à amener son taux de matière sèche à 23 %. La viscosité est de 4 000 poises sous un gradient $10 \cdot 10^3$ seconde⁻¹. On soumet ensuite le gâteau de filtration à l'action d'un délitage au moyen d'une double vis, puis d'un délitateur colloïdal.

On obtient une suspension de viscosité sensiblement égale à 200 poises toujours sous un gradient de 10^3 sec. -1 les particules étant de taille实质iellement inférieure à 150μ .

La suspension est ensuite atomisée dans un atomiseur à deux fluides alimenté avec la liqueur à atomiser et de l'air amené coaxialement dans les conditions suivantes : température d'entrée de l'air 480°C , température de sortie 135°C , l'air étant sous une pression absolue de 4 bars et le liquide sous une pression absolue de 1,5 bar.

Exemple 2

Cet exemple est identique au précédent quant au mode 25 de préparation de la suspension de précipitation, mais au lieu de lui faire subir une mise en forme selon l'invention, on filtre la suspension de précipitation sur un filtre rotatif de manière à obtenir un taux de matière sèche égal à 18 % et on sèche de manière à obtenir une poudre pulvérulente.

Exemple 3

Le mode opératoire reste le même qu'aux deux exemples précédents, mais on réalise une extrusion à partir d'un gâteau de filtration selon l'exemple 1, mais obtenu sur 35 un filtre classique rotatif qui conduit à un gâteau à 18 % de matière sèche comme à l'exemple 2.

On prend 2,5 kg de gâteau auquel on additionne 665 g de poudre constituée par de la silic de l'exemple 2. On mélange dans un mélangeur Lödige et on obtient un mélange

renfermant 67 % de matière sèche. On passe ce mélange dans une extrudeuse constituée par deux cylindres tournant en sens inverse, et pressés l'un contre l'autre, l'un étant perforé et le mélange étant introduit par une trémie disposée au dessus des deux cylindres. On obtient des granulés sous forme d'extrudés obtenus avec des filières de 5 mm, que l'on sèche ensuite à l'étuve à 140°C.

Exemple 4

10 On met en oeuvre la poudre de silice selon l'exemple 2 en la désaérant préalablement sous vide. On l'alimente ensuite dans une presse à rouleaux sous des pressions de 5 et 20 bars.

On exprime la qualité du produit par son poussiérage 15 par sa résistance à l'attrition. Celle-ci est appréciée en formant un lit fluidisé stable à partir du produit et d'un gaz vecteur (air comprimé). Sous la pression exercée par ce gaz, le lit est mis en suspension et est dépoussiéré constamment. Les fines entraînées par le courant gazeux 20 sont recueillies et pesées dans une cartouche en cellulose préparée, afin de connaître l'évolution du poids en fonction du temps. Pratiquement on fluidise 20 g de produit dans un tube alimenté en air compressé sec par l'intermédiaire d'un orifice de 0,4 mm de diamètre, la vitesse dans 25 le tube est de 0,40 m/s et la pression en amont de l'orifice est de 0,25 bar. On mesure la perte de poids en fonction du temps. A titre comparatif on a testé un produit selon l'invention conformément à l'exemple I et le produit selon l'exemple 4.

30

PERTE DE POIDS ENREGISTRÉE EN %

Exemple temps	I	4
10 mm	I	4,5
1 heure	1,5	7,5
2 heures	1,7	10,2
3 heures	1,8	14,5

10

On voit que le produit non conforme à l'invention pousse de manière importante très rapidement et qu'ensuite ce poussièreage continue à cause d'un phénomène intense d'attrition.

Exemple 5

Selon cet exemple, on fait appel au même mode opératoire qu'à l'exemple 1, mais on met en oeuvre un atomiseur à pression de liquide tel que décrit précédemment, travailant sous une pression de liquide de 20 bars.

On a résumé dans le tableau I l'ensemble des résultats de ces cinq exemples afin de comparer les propriétés physicochimiques sur les produits eux-mêmes et les caractéristiques de ces produits dans leur application comme charges renforçantes dans les élastomères.

Dans le tableau I, on a apprécié le comportement des pigments dans le caoutchouc.

On a apprécié les propriétés rhéologiques suivantes : le couple minimal, le couple maximal, le temps optimal, selon les indications de "Continuous Measurement of the cure rate of Rubber" - ASTM Special Technical Publication n° 383.

On a aussi mesuré la résistance à la rupture selon la norme NF T 46 002 Eprouvette Al.

On sait aussi qu'une silice doit présenter un bon état de dispersion. Celle-ci a été estimée de façon visuelle en lui conférant un certain nombre de croix X,0 pour dispersion nulle et 3x pour une bonne dispersion.

On fait des coupes de vulcanisat chargé de silice, de quelques microns de côté, puis on colore préférentiellement la silice par le rouge de méthyle afin de visualiser la silice par microscopie optique, la silice présentant au départ le même indice de réfraction que l'élastomère.

Le pourcentage de dispersion est le pourcentage de silice dispersés en conglomérats de moins de 8 microns.

On le calcule comme suit :

$$\% \text{ dispersion} - 100 = \frac{Sx}{L}$$

X - le nombre total de carrés d 17 microns dans le réti-

11

cule de 10 000 carrés,

S = facteur de gonflement de surface dû à l'action de l'agent gonflant,

5 soit $S = \frac{\text{surface de la coupe après gonflement}}{\text{surface de la coupe avant gonflement}}$

L = pourcentage en volume de la silice par rapport au caoutchouc dans son ensemble,

Poids de la silice \times volume spécifique de la silice \times 100
 $=$ poids du mélange \times volume spécifique du mélange

10 Suivant le même principe, en faisant varier les grossissements du microscope optique, nous pouvons donner le % de silice dispersée en conglomérats de moins de 3 et de moins de $0,7\mu$, chaque carré du réticule ayant une dimension linéaire de 6 et $1,4\mu$ aux différents grossissements.

15 La dispersion est d'autant meilleure que ce pourcentage est plus élevé.

On a utilisé comme vulcanisat de référence, la composition suivante :

	Parties en poids
20 Caoutchouc SBR 1 509	95
Zno actif	3,00
Acide stéarique	1,00
Polyéthylène glycol M = 4 000 (PEG 4 000)	2,40
25 Antioxydant (Diphénylamine octylée PERMANAX OD)	2,00
N Cyclohexyl 2 benzothiazyl sulfenamide (VULCAFOR CBS)	1,20
Disulfure de benzothiazyle (VULCAFOR MBTS)	1,20
30 Diorthotolylguanidine (VULCAFOR DOTG)	1,40
Disulfure de Tétraméthylthiurame (VULCAFOR TMTD)	0,20
Silice	40,00
Mélange maître { SBR { soufre	4,75 2,5
35 Exemples 6 à 10	

Ces exemples sont semblables aux exemples 1 à 5, sauf que le mode de préparation initial de la silice est différent.

12

A une solution de silicate à 145 g/l de SiO_2 et 42 g/l de Na_2O on ajoute 30,6 litres d'acide sulfurique à une densité de 1,050 pendant 23 minutes, puis on arrête pendant

5 10 minutes.

On ajoute alors pendant 47 minutes 62,2 litres d'acide sulfurique jusqu'à obtenir un pH de 4,2 et on laisse stabiliser pendant 10 minutes. La température de réaction est de 70°C.

10 Le reste du mode opératoire est le même que dans les exemples précédents :

L'exemple 6 correspond à l'exemple I,

"	7	"	"	"	2,
"	8	"	"	"	3,
"	9	"	"	"	4,
"	10	"	"	"	5.

15.

Les caractéristiques des produits et leur comportement en caoutchouc sont résumés au tableau II.

20 De plus, afin d'illustrer le produit selon l'invention on a photographié à la fig. 1 une bille selon l'invention (exemple 5) et à la fig. 2 on a réalisé une photo de la poudre correspondante (exemple 1).

On a aussi élaboré un test visuel de poussiérage.

25 Celui-ci est illustré aux figures 3 à 6.

Selon ce test, on remplit un erlenmeyer de 1 litre du produit à étudier. Le diamètre du col est de 4,4 cm et on bascule l'erlenmeyer et on observe visuellement l'écoulement du produit.

30 La hauteur de chute est de 63 cm. On a représenté à la fig. 3 l'expérience au moment où le produit commence à s'écouler, puis de 2 en 2 secondes.

On remarque sur la première photo que le produit selon l'invention dès le départ présente un aspect fluide et un meilleur écoulement. On voit ensuite nettement que le produit selon l'invention s'écoule mieux non seulement qu'un produit en poudre, selon l'exemple 2, mais aussi selon un produit granulé, selon l'exemple 4 (au centre sur les photos) alors qu le produit selon l'invention (ex 5) est à droite.

TABLEAU I

CARACTÉRISTIQUES	EX. 1	EX. 2	EX. 3	EX. 4	EX. 5
	6,9	6,9	6,9	6,9	6,9
pH	10,6	11,5	10,9	10,9	11,3
Perde au feu %	0,294	0,200	-	0,29	0,30
DRT (Afnor 030 100)	150	151	154	150	150
CTAB	150	158	170	160	150
BET	0,80	0,82	0,7	0,7	0,80
V 600				2 à 5 mm	
Granulométrie			5 mm	-	20
% refus	29	0	-	-	80
250/ μ (sec)	40	6	-	-	88
147/ μ (")	75	60	-	-	65
44/ μ humide			5 s 3 mm		
Coulabilité				6,0	7,5
Caoutchouc	7,0	10,0	10,0	6,0	6,0
Cm	95,5	104	97,5	92,0	91,5
CM	4mn45s	3mn45s	4mn30s	4mn00s	3mn40s
Optimal (temp)	136	145	118,0	134	132
Résistance rupture kg/cm ²	xxx	xxx	xxx	0	0
Dispersion	99	98,5	85	88	87
Visuelle % à 3/ μ				xxx	99
Optique % à 3/ μ					

13

TABLEAU II

CARACTÉRISTIQUES	EX. 6	EX. 7	EX. 8	EX. 9	EX. 10
	EX. 6	EX. 7	EX. 8	EX. 9	EX. 10
pH	6,7	6,8	6,7	6,8	6,8
perte au feu	10,5	11,0	11,0	10,9	11,2
DRT	0,286	0,200	0,310	0,29	0,31
CTAB m^2/g	158	168	184	170	171
BET m^2/g	250	270	246	220	271
γ_{600} cc/g	1,05	1,1	1,0	1,0	1,0
Granulométrie					
% refus					
250 μ (sec)	6	0	-	-	88
147 μ (")	46,5	8	-	-	99,5
84 μ (humide)	79	40	-	-	95
Coulabilité	15 s	2mn50s	-	-	-
Caoutchouc	9,5	10	8,5	7,5	7,0
Cm	101	98,5	102	94	97
CM	5mn00s	4mn00s	5mn35s	4mn15s	4mn40s
Optimal (temps)	138	127	85	139	134
Résistance rupture					
Dispersion visuelle	XXX	97	0	XXX	99
Optique % 3/4	98	60	75	70	70

TABLEAU III - FORMULES

FORMULE	SBR 1	SBR 2	SBR 3	SBR 4
SBR 1509	90,00	90,00	95,00	95,00
SBR 1712	-	-	-	-
SBR 1220	3,00	3,00	2,40	2,40
PEG 4000	3,00	3,00	1,00	1,00
ACIDE STEARIQUE	3,00	3,00	3,00	3,00
OXYDE DE ZINC	3,00	3,00	3,00	3,00
HUILE DE DISTILLATION DE PETROLE	-	-	-	-
HUILE DE SYNTHÈSE	2,00	2,00	2,00	2,00
ANTIOXYGENE PERMANAX OD	-	-	-	-
ANTIOXYGENE PERMANAX IPPD	-	-	-	-
ANTIOXYGENE PERMANAX 6 PPD	-	-	-	-
MELANGE MAITRE A	7,25	7,25	7,25	7,25
MELANGE MAITRE B	7,25	7,25	7,25	7,25
SOUFRE	-	-	1,20	1,20
VULCAFOR CBS	-	-	1,20	1,20
VULCAFOR MBTS	-	-	1,40	1,40
VULCAFOR DDTG	-	-	0,20	0,20
VULCAFOR TMDT	-	-	40,00	40,00
SILICE SELON EXEMPLE 5	50,00	-	40,00	-
SILICE SELON EXEMPLE 2	-	-	40,00	-
				60,00

2453880

TABLEAU IV

FORMULE	POLYISOPRENE		E.P.D.M.		SBR EN SOLUTION	
	100,00	-	-	100,00	85,00	10,00
NATSYN	-	-	-	-	-	-
SOLPRENE 1206	-	-	100,00	100,00	-	-
KELTAN 6505	2,50	2,50	5,00	5,00	3,00	3,00
ZnO (ACTIF)	2,00	2,00	3,00	3,00	1,00	1,00
ACIDE STEARIQUE	1,25	1,25	2,00	2,00	2,40	2,40
PEO 4000	-	-	-	-	2,00	2,00
ANTIOXYGENE PERMANAX CD	-	-	20,00	20,00	-	-
HUILE DE SYNTHESE	-	-	-	-	7,50	7,50
MELANGE MAITRE B	2,50	2,50	3,00	3,00	-	-
SOUFRE	1,00	1,00	-	-	1,20	1,20
VULCAFOR MBTS	1,00	1,00	-	-	1,40	1,40
VULCAFOR DOTG	-	-	-	-	1,20	1,20
VULCAFOR CBS	-	-	-	-	0,20	0,20
VULCAFOR TMDT	-	-	-	-	-	-
L.D.A.	-	-	-	-	-	-
M.B.T.	-	-	-	-	-	-
SILICE SELON EXEMPLE 5	25,00	-	-	-	40,00	40,00
SILICE SELON EXEMPLE 2	-	-	-	-	40,00	40,00

TABLEAU V - (Rhéomètre)

FORMULES	SBR 1		SBR 2		SBR 3		SBR 4	
	5	2	5	2	5	2	5	2
SILICES SELON EXEMPLE								
COUPLE MINI	9,0	8,0	7,5	10,0	7,0	7,0	16,0	17,0
COUPLE MAXI	83,0	79,0	88,0	104,0	73,5	74,0	83,0	84,0
TEMPS OPTIMAL	8mn30s	9mn00s	3mn40s	3mn45s	4mn30s	4mn45s	9mn00s	10mn45s

FORMULES	POLYISOPRENE	E. P. D. M.			SBR EN SOLUTION	
		5	2	6	2	5
SILICES SELON EXEMPLE						
COUPLE MINI	10,0	10,5	10,5	12,0	11,5	12,5
COUPLE MAXI	68,0	64,5	88,0	88,0	103,0	104,0
TEMPS OPTIMAL	5mn15s	5mn00s	9mn00s	9mn15s	2mn45s	3mn00s

TABLEAU VI

FORMULES	SBR 1		SBR 2		SBR 3		SBR 4	
	5	2	5	2	5	2	5	2
SILICE SELON EXEMPLE	181	186	139	137	126	121	62	94
RESISTANCE RUPTURE	69	68	66	64	58	56	63	62
DURETE SHORE A	16	16	18	18	14,0	13,0	14,0	12
MODULE 100 %	35	33	42	39	32,5	30,0	35,0	33
MODULE 300 %	620	640	530	540	570	550	520	535
ALLONGEMENT %	20,1	20,0	7,9	7,0	6,3	6,0	22,4	24,0
DECHIREMENT PANTALON								
DISPERSION 8/ ⁴	99,7	99,2	99,9	99,8	99,5	99,4	99,6	99,1
3/ ⁴	99,7	98,5	99,9	99,3	98,7	98,5	98,9	98,1
0,7/ ⁴	99,2	98,2	99,5	99,4	97,0	97,5	97,0	96,5

TABLEAU VII

FORMULES		POLYISOPRENE		E.P.D.M.		SBR EN SOLUTION	
SILICE SELON EXEMPLE	5	2	5	2	5	2	
RESISTANCE RUPTURE	272	270	89	92	110	114	
DURETE SHORE A	53	52	63	62	68	68	
MODULE A 100 %	13	11	16	16	20	19	
MODULE A 300 %	31,2	28	36	35	44,5	41	
ALLONGEMENT %	735	735	47,5	51,5	52,5	54,0	
DECHIREMENT PANTALON	23,5	22,0	7,2	7,9	6,1	6,0	
DISPERSION 8/ μ	100,0	99,8	99,2	98,9	99,9	99,8	
3/ μ	100,0	99,7	97,0	96,6	99,7	99,4	
0,7/ μ	99,8	99,6	93,7	93,3	94,0	94,1	

20

On a ensuite contrôlé le produit selon l'invention
le testant dans diverses formules SBR, Polyisoprène,
P.D.M. ou SBR en solution (voir tableau III et IV).

Dans ces tableaux, les différents produits répondent
aux formules chimiques et/ou normes suivantes.

BR 1509 : Butadiène Styrene Rubber - voir page 25 The
Synthetic Rubber Manual 76° ed.

BR 1712 : Butadiène Styrene Rubber - voir page 28 The
Synthetic Rubber Manual 76° ed.

BR 1220 : Butadiène Rubber - voir page 32 The Synthetic
Rubber Manual 76° ed.

EG 4000 : Polyéthylène glycol avec masse moléculaire env.
4000.

huile de distillation de pétrole

huile de synthèse

antioxygène PERMANAX OD - Diphenylamine octylée

antioxygène PERMANAX IPPD - N Isopropyl N'phényl paraphé-
nylenediamine

antioxygène PERMANAX 6 PPD - N (diméthyl 1-3 butyl)N'phényl
phénylénediamine

VULCAFOR CBS - N cyclohexyl 2 benzothiazyl sulfénamide

VULCAFOR DOTG - Diorthotolylguanidine

VULCAFOR TMD - Disulfure de Tétraméthylthiurame

VULCAFOR MBTS - Disulfure de benzothiazole

NATSYN - Polyisoprène de GOODYEAR

SOLPRENE 1206 - SBR en solution (PHILLIPS)

KELTAN 6505 - ETHYLENE Propylène Diène Monomère de D.S.M.

MBT - 2 Mercaptobenzothiazole

L.D.A. - Accélérateur N Diéthyl dithiocarbamate de Zinc de
BAYER

Mélange maître A (accélérateurs) SBR 5
MBTS 0,75
DOTG 1,5
7,25

Mélange maître B (soufre) SBR 4,75
SOUFRE 2,5
7,25

Le comportement en caoutchouc est résumé dans les
tableaux V à VII.

REVENDICATIONS

- 1) Nouveau pigment à base de silice caractérisé par le fait qu'il se présente sous la forme de bille sensible-
5 ment sphérique pleine et homogène, de taille moyenne supé-
rieure à 80μ .
- 2) Nouveau pigment selon la revendication 1, caracté-
risé par le fait qu'il est à base de silice précipitée.
- 3) Nouveau pigment selon la revendication 2, caracté-
10 risé par le fait qu'il est constitué par une silice qui présente une densité à l'état tassé supérieure à 0,200 de préférence comprise entre 0,28 et 0,32 une surface BET comprise entre 100 et $350\text{ m}^2/\text{g}$, une surface CTAB comprise entre 100 et $350\text{ m}^2/\text{g}$, et une taille moyenne de particules 15 supérieure à 150μ , de préférence comprise entre 200 et 300 μ , et une volume spécifique compris entre 0,7 et 1,1.
- 4) Nouveau procédé d'obtention d'une silice selon l'une des revendications 1 à 3, caractérisé par le fait que l'on sèche à l'atomiseur une suspension de silice obtenue 20 par précipitation présentant un pH supérieur à 4 et un taux de matière sèche supérieur à 18 % en poids, de préférence comprise entre 20 et 25 %.
- 5) Procédé selon la revendication 4, caractérisé par le fait que le pH de la suspension est celui de fin de 25 précipitation de la silice et est sensiblement compris entre 4,5 et 6.
- 6) Procédé selon l'une des revendications 4 et 5, caractérisé par le fait que la suspension à atomiser présente une viscosité comprise entre 100 et 1000 poises à un 30 gradient de 10^3 sec.^{-1} .
- 7) Procédé selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé par le fait que la bouillie de précipitation est 35 enrichie en matière sèche par passage dans un filtre presse horizontal puis est délitée au moyen d'un dispositif à vis extrudeuse puis à broyeur colloidal.
- 8) Procédé selon l'une des revendications 1 à 6, caractérisé par le fait que la gâteau de filtration est enrichi en matière sèche par apport de silice pulvérulente.

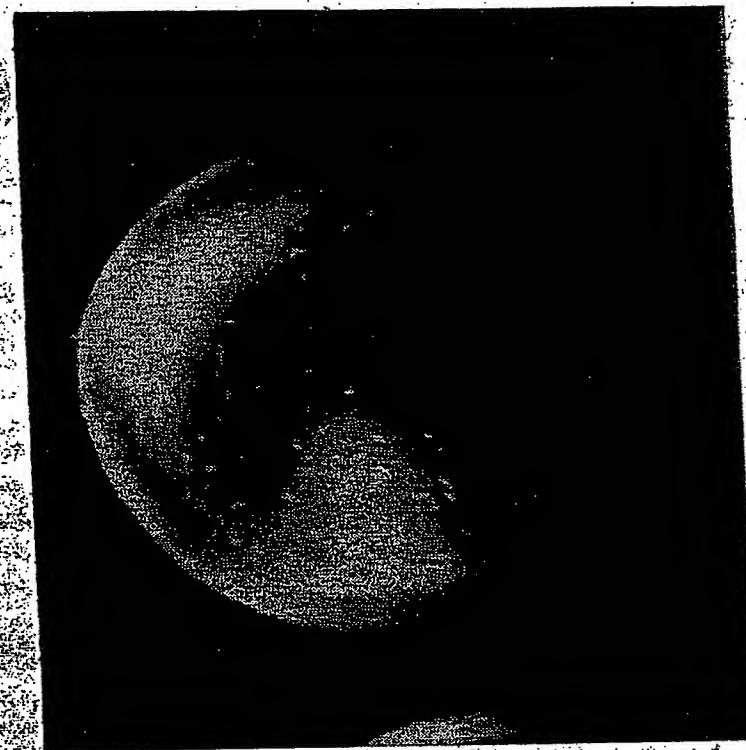


FIG. 1

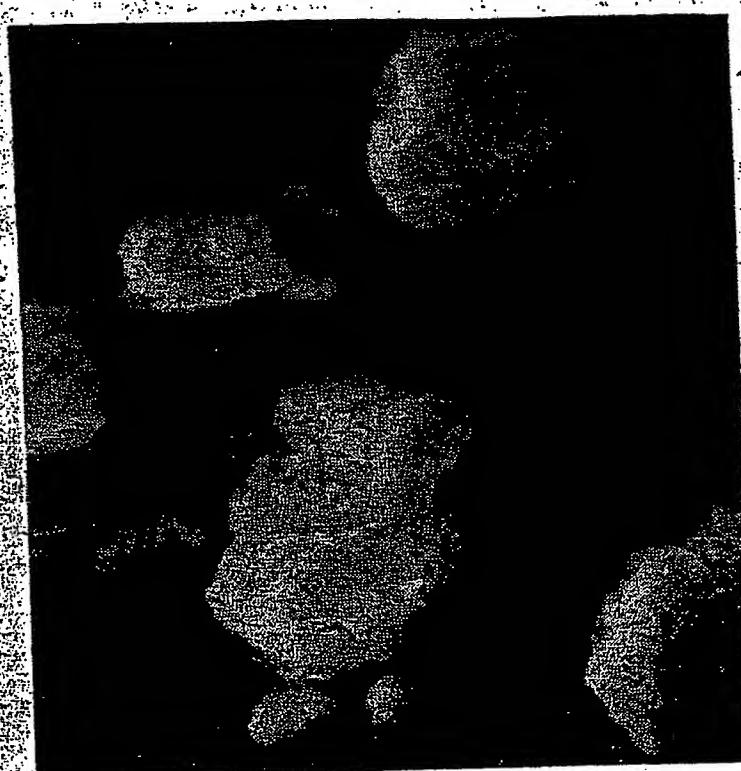


FIG. 2

PL 1/3

2453880

2453880

P1111/3

